PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

10-097040

(43) Date of publication of application: 14.04.1998

(51)Int.Cl.

G03C G03C 1/035

(21)Application number : 09-158764

(71)Applicant : FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing:

16.06.1997

(72)Inventor: KAWAI KIYOSHI

(30)Priority

Priority number: 08154622

Priority date: 14.06.1996

Priority country: JP

(54) SILVER HALIDE COLOR PHOTOGRAPHIC SENSITIVE MATERIAL AND ITS IMAGE FORMING METHOD

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the photosensitive material high in processing speed and sharpness and improved in processing dependency and adapted also to scanning exposure using semiconductor laser beams and the like by incorporating the silver halide emulsion comprising silver chloride grains not below a specified silver chloride content in a photosensitive layer containing a cyan dye forming. coupler.

SOLUTION: The photosensitive material contains the

silver halide emulsion containing silver halide grains having a silver chloride content of ≥80mol% and principal faces (100) and containing in this emulsion layer the cyan dye forming coupler represented by the

formula in which each of R1-R4 is an H atom or a substituent; Z is a nonmetallic atomic group

necessary to form an optionally substituted ring; X is a heterocyclic or substituted amino or aryl group; Y is an H atom or a substituent; and R6 is a substituent.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2000 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-97040

(43)公開日 平成10年(1998) 4月14日

(51) Int.CL⁶

識別記号

FΙ

G03C 7/38 1/035 G 0 3 C 7/38

1/035

С K

G

Н

審査請求 未請求 請求項の数6 OL (全 51 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号

特質平9-158764

(22)出願日

平成9年(1997)6月16日

(31)優先権主張番号 特顧平8-154622

(32)優先日

平8 (1996) 6 月14日

(33)優先権主張国

日本 (JP)

(71)出願人 000005201

富士写真フイルム株式会社 神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者 河合 清

神奈川県南足柄市中稻210番地 富士写真

フイルム株式会社内

(74)代理人 弁理士 萩野 平 (外3名)

(54) [発明の名称] ハロゲン化銀カラー写真感光材料およびその画像形成方法

(57)【要約】

(修正有)

【課題】処理速度が速く、鮮鋭度に優れ、しかも処理依 存性が改良され、かつ半導体レーザー等による走行露光 にも適したハロゲン化銀カラー写真感光材料およびその カラー画像形成方法を提供する.

【解決手段】支持体上に少なくとも三種の感色性の異な るハロゲン化銀乳剤層と非感光性の親水性コロイド層と からなる写真構成層を有するハロゲン化銀カラー写真感 光材料において、該シアンカプラーを含有するハロゲン 化銀乳剤層が一般式(I)で表される色素形成カプラー の少なくとも1種を含有し、且つ該シアンカプラー含有 感光層の少なくとも1層には塩化銀含有率80モル%以 上の高塩化銀粒子からなるハロゲン化銀乳剤を含有し、 かつ該高塩化銀粒子が(100)面を主平面として有す る平板状ハロゲン化銀粒子であるハロゲン化銀カラー写 真感光材料。

【特許請求の範囲】

【請求項1】支持体上にイエロー、マゼンタ、またはシアンに発色するカプラーのいずれかをそれぞれ含有する少なくとも三種の感色性の異なるハロゲン化銀乳剤層と非感光性の親水性コロイド層とからなる写真構成層を有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該シアン発色カプラーが下記一般式(I)で表される色素形成カプラーの少なくとも1種であり、且つ該シアンカプラー含有感光層の少なくとも1層には塩化銀含有率80モル%以上の高塩化銀粒子からなるハロゲン化銀乳剤を含10有し、かつ該高塩化銀粒子が(100)面を主平面として有する平板状ハロゲン化銀粒子であることを特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【化1】

(一般式(I)中R1~R5 は、各々水素原子または、 置換基を表し、Zは、環を形成するのに必要な非金属原 子群を表し、Zを形成する非金属原子群が更に置換基に よって置換されていても良い。Xはヘテロ環基、置換ア ミノ基、またはアリール基を表わし、Yは水素原子また は置換基を表し、R6 は置換基を表す。)

【請求項2】該ハロゲン化銀乳剤中のハロゲン化銀粒子の投影面積の合計の10%以上が、主平面が(100)面でアスペクト比(直径/厚さ)が1.5以上の平板状粒子であり、かつ該平板状粒子がその核に不連続なハロゲン組成ギャップ面を少なくとも1つ有し、該ギャップがC1-含有率もしくはBr-含有率で10~100モル%差、及び、またはI-含有率で5~100モル%差であることを特徴とする請求項1に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【請求項3】該平板状ハロゲン化銀粒子がその核に不連続なハロゲン組成ギャップ面を少なくとも1つ有し、該ギャップがC1-含有率もしくはBr-含有率で30~100モル%差であることを特徴とする請求項2に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【請求項4】該写真構成層中に、下記一般式(IX)で表される水溶性染料を単分子又はダイマーの分子分散状態で含有することを特徴とする請求項1~3のいずれかの項に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【化2】

一般式(IX)

$$\begin{array}{c|c} R_3 & CH = CH)_{\overline{n}} - CH & R_4 \\ \hline N & OM & N \\ \hline R_1 & R_2 \end{array}$$

 $(- 服式 (IX) 中 R_1 \sim R_4$ は各々水素原子又は置換基を表す。但し、 $(R_1 + R_3)$ あるいは $(R_2 + R_4)$ の少なくとも一方の原子量の総和は160以下である。nは0, 1, 又は2を表す。Mは水素原子、またはアルカリ金属を表す。)

2

【請求項5】一般式(I)に於いて、R6 が4位に脂肪 族基を有するフェニル基であり、Xがヘテロ環基である ことを特徴とする請求項1に記載のハロゲン化銀カラー 写真感光材料。

【請求項6】請求項1~5記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料に対し1画素あたり露光時間が10-4秒より短い走査露光方式で露光することを特徴とするカラー画像形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明はハロゲン化銀カラー写真 感光材料に関するものであり、特に迅速処理性に優れ、 かつ処理依存性が改良されたハロゲン化銀カラー写真感 光材料に関するものである。

[0002]

【従来技術】近年、種々の電子画像作製手段が開発さ れ、ハロゲン化銀写真感光材料と画質が比較されるよう になってきた。そして比較されるにつれ、ハロゲン化銀 写真感光材料の高画質さ、手軽さが見なおされてきた。 従って、このハロゲン化銀カラー写真感光材料を写真の プリント材料としてだけでなく電子画像のハードコピー 材料としての使用も検討されるようになった。このよう な現状において、よりハロゲン化銀写真感光材料の特徴 を際立たせるために、鮮鋭性や色再現性を向上させより 高画質化をはかる、更に処理の時間や処理方法の改善に より処理の簡易迅速化を実現するための研究が盛んに行 なわれている。処理の簡易迅速化においてはミニラボシ ステムに代表される簡易迅速現像方式の進歩により、極 めて高画質のプリント写真が比較的容易に短時間に、か つ安価に供給されるようになった。更に塩化銀含有率の 高いハロゲン化銀乳剤を使用することにより、処理の大 幅な時間短縮、処理変動の改善がなされてきた。

【0003】また、取り扱い性を改善し環境にも配慮するため、処理時間の短縮に加え、処理液の補充量を減量させ廃液を減量あるいは、ゼロ化が盛んに検討されている。このような場合、処理液の劣化に伴う感材の性能変化が最大の問題となる。この処理液の劣化に伴う感材の50 性能変化を改良するために種々の、検討がなされてい

る。それらは大きく分けて、1) 感光性ハロゲン化銀粒子の改良、2) 現像により発生した現像主薬酸化体とのカップリング反応を支配する因子の改善(たとえば、カプラーの種類、オイル、発色促進剤等)、3) 現像により感材から流出し、現像液中に蓄積することで処理変動をもたらしている物質の除去あるいは影響のない物質への変更があげられる。

【0004】しかしながら、これら1)~3)の各々の要因で単独で効果のあったものを寄せ集めることで更に大きな効果が得られる場合は少なく、各々の最適な組み 10合わせが存在する。たとえば、塩化銀含有率80モル%以上の高塩化銀で更に(100)面を主平面として有する平板状ハロゲン化銀粒子の場合、現像速度は通常の立方体粒子に比べ速いという特徴を有するが、上記で述べた処理変動は非常に大きく、従来の立方体ハロゲン化銀粒子でこの処理変動を改善できたカプラーとを組み合わせてもほとんど改善できない。

【0005】更にハロゲン化銀写真感光材料の鲜鋭性を向上させるための手段として、従来より感材中に用いられている水溶性染料の処理液中への蓄積により、この平 20板状ハロゲン化銀粒子は大きな濃度変動を起こすことも明らかになった。

【0006】しかもこの問題は露光としてレーザーのような光源を用いた高照度短時間露光においてより影響が 大きいことも判った。

[0007]

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的は、高画質なカラー写真を迅速に提供することができる高塩化銀カラー写真感光材料において、処理速度が速く、鮮鋭性に優れ、しかも処理液の疲労による写真性能 30の変動(処理依存性)が改良されたハロゲン化銀カラー写真感光材料を提供し、更にそれを用いて迅速に高画質なカラー写真を提供する画像形成方法を提供することである。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明の前記の目的は以下のハロゲン化銀カラー写真感光材料およびカラー画像 形成法により達成された。即ち、

(1) 支持体上にイエロー、マゼンタ、またはシアンに発色するカプラーのいずれかをそれぞれ含有する少なくとも三種の感色性の異なるハロゲン化銀乳剤層と非感光性の親水性コロイド層とからなる写真構成層を有するハロゲン化銀カラー写真感光材料において、該シアン発色カプラーが下記一般式(I)で表される色素形成カプラーの少なくとも1種であり、且つ該シアンカプラー含有感光層の少なくとも1層には塩化銀含有率80モル%以上の高塩化銀粒子からなるハロゲン化銀乳剤を含有し、かつ該高塩化銀粒子が(100)面を主平面として有する平板状ハロゲン化銀粒子であること特徴とするハロゲン化銀カラー写真感光材料。

4

[0009]

【化3】

【0010】(一般式(I)中R1~R5 は、各々水素原子または、置換基を表し、Zは、環を形成するのに必要な非金属原子群を表し、Zを形成する非金属原子群が更に置換基によって置換されていても良い。Xはヘテロ環基、置換アミノ基、またはアリール基を表わし、Yは水素原子または置換基を表し、R6は置換基を表す。)

(2)上記ハロゲン化銀乳剤中のハロゲン化銀粒子の投影面積の合計の10%以上が、主平面が(100)面でアスペクト比(直径/厚さ)が1.5以上の平板状粒子であり、かつ該平板状粒子の核に不連続なハロゲン組成ギャップ面を少なくとも1つ有し、該ギャップがCI-含有率もしくはBr-含有率で10~100モル%差、及び、またはI-含有率で5~100モル%差であることを特徴とする前項(1)に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

(3)上記平板状ハロゲン化銀粒子の核に不連続なハロゲン組成ギャップ面を少なくとも1つ有し、該ギャップがC1-含有率もしくはBr-含有率で30~100モル%差であることを特徴とする前項(2)に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

(4)前記写真構成層中に、下記一般式(IX)で表される水溶性染料を単分子又はダイマーの分子分散状態で含有することを特徴とする前項(1)~(3)に記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料。

【0011】

一般式(IX)

$$\begin{array}{c|c} R_3 & CH = CH)_{\overline{n}} & CH \\ \hline N_{N} & OM & ON \\ \hline I & R_1 & R_2 \end{array}$$

【0012】(一般式(IX)中 $R_1 \sim R_4$ は水素原子 又は置換基を表す。但し、($R_1 + R_3$)あるいは($R_2 + R_4$)の少なくとも一方の原子量の総和は160以 下である。nは0, 1, 又は2を表す。Mは水素原子、 またはアルカリ金属を表す。)

(5)前記一般式 (I)において、Rs がp位に脂肪族 50 基を有するフェニル基であり、Xがヘテロ環基であるこ

とを特徴とする前項(1)に記載のハロゲン化銀カラー 写真感光材料。

(6)上記(1)~(5)記載のハロゲン化銀カラー写真感光材料に対し1画素あたり露光時間が10-4秒より短い走査露光方式で露光することを特徴とするカラー画像形成方法。

[0013]

【発明の実施の形態】以下、本発明について詳細に説明 する。まず、一般式 (I)で表されるシアンカプラーに ついて詳細に説明する。

【0014】式中、R1、R2 は各々好ましくは脂肪族 基を表わし、例えば炭素数1~36の、直鎖もしくは分 岐鎖のアルキル基、アラルキル基、アルケニル基、アル キニル基、シクロアルキル基、シクロアルケニル基で、 詳しくは、例えば、メチル、エチル、プロピル、イソプ ロピル、セーブチル、セーアミル、セーオクチル、トリ デシル、シクロペンチル、及びシクロヘキシルを表わ す。R3 、R4 、R5 は各々、好ましくは水素原子又は 脂肪族基を表わす。脂肪族基としては、先にR1、R2 で挙げた基が挙げられる。R3 、R4 、R5 はより好ま 20 しくは水素原子である。Zは、好ましくは5~8員環を 形成するのに必要な非金属原子群を表わし、この環は置 換されていてもよいし、飽和環であっても不飽和結合を 有していてもよい。好ましい非金属原子としては、窒素 原子、酸素原子、イオウ原子又は炭素原子が挙げられ、 更に好ましくは、炭素原子である。

【0015】 Zで形成される環としては、例えばシクロペンタン環、シクロヘキサン環、シクロヘアタン環、シクロオクタン環、シクロヘキセン環、ピペラジン環、オキサン環、チアン環等が挙げられ、これらの環は、後述 30するR3 で表わされるような置換基で置換されていてもよい。 Zで形成される環としては好ましくは置換されてもよいシクロヘキサン環であり、特に好ましくは、4位が炭素数1~24のアルキル基(後述のR6で表わされるような置換基で置換されていてもよい)で置換されたシクロヘキサン環である。

6

ーブチルフェニル、2、4ージーセーアミルフェニル、 4-テトラデカンアミドフェニル、2-メトキシフェニ ル)、ヘテロ環基(炭素数1~36のヘテロ環であり、 例えば、2-フリル、2-チエニル、2-ピリミジニ ル、2-ベンゾチアゾリル)、シアノ基、ヒドロキシル 基、ニトロ基、カルボキシ基、アミノ基、アルコキシ基 (炭素数1~36の直鎖、分岐鎖または環状のアルコキ シ基であり、例えば、メトキシ、エトキシ、ブトキシ、 2-メトキシエトキシ、2-ドデシルオキシエトキシ、 10 2-メタンスホニルエトキシ)、アリールオキシ基(炭 素数6~36のアリールオキシ基であり、例えば、フェ ノキシ、2ーメチルフェノキシ、4ーセーブチルフェノ キシ、3-ニトロフェノキシ、3-t-ブチルオキシカ ルバモイルフェノキシ、3ーメトキシカルバモイルフェ ノキシ)、アシルアミノ基(炭素数2~36のアシルア ミノ基であり、例えば、アセトアミド、ベンズアミド、 テトラデカンアミド、2-(2、4-ジ-t-アミルフ ェノキシ) ブタンアミド、4ー (3ーtーブチルー4ー ヒドロキシフェノキシ) ブタンアミド、2-{4-(4 ーヒドロキシフェニルスホニル) フェノキシトデカンア ミド)、アルキルアミノ基(炭素数1~36のアルキル アミノ基であり、例えば、メチルアミノ、ブチルアミ ノ、ドデシルアミノ、ジエチルアミノ、メチルブチルア ミノ)、アニリノ基(炭素数6~36のアニリノ基であ り、例えば、フェニルアミノ、2-クロロアニリノ、2 ークロロー5ーテトラデカンアミノアニリノ、2ークロ ロー5-ドデシルオキシカルボニルアニリノ、N-アセ チルアニリノ、2ークロロー5ー {2-(3-t-ブチ ルー4-ヒドロキシフェノキシ)ドデカンアミド} アニ リノ)、ウレイド基(炭素数2~36のウレイド基であ り、例えば、フェニルウレイド、メチルウレイド、N, N-ジブチルウレイド)、 スルファモイルアミノ基 (炭素数1~36のスルファモイルアミノ基であり、例 えば、N, N-ジプロピルスルファモイルアミノ、N-メチル-N-デシルスルファモイルアミノ)、アルキル チオ基(炭素数1~36のアルキルチオ基であり、例え ば、メチルチオ、オクチルチオ、テトラデシルチオ、2 ーフェノキシエチルチオ、3ーフェノキシロピルチオ、 3-(4-t-ブチルフェノキシ)プロピルチオ)、ア リールチオ基(炭素数6~36のアリール基であり、例 えば、フェニルチオ、2ープトキシー5ーtーオクチル フェニルチオ、3ーペンタデシルフェニルチオ、2ーカ ルボキシフェニルチオ、4-テトラデカンアミドフェニ ルチオ)、アルコキシカルボニルアミノ基(炭素数2~ 36のアルコキシカルボニルアミノ基であり、例えば、 メトキシカルボニルアミノ、テトラデシルオキシカルボ ニルアミノ)、スルホンアミド基(炭素数1~36のア ルキル及びアリールスルホンアミド基であり、例えば、 メタンスホンアミド、ヘキサデカンスルホンアミド、ブ

デカンスルホンアミド、ベンゼンスルホンアミドゥート ルエンスルホンアミド、オクタデカンスルホンアミド、 2-メトキシ-5-t-ブチルベンゼンスホンアミ ド)、カルバモイル基(炭素数1~36のカルバモイル 基であり、例えば、Nーエチルカルバモイル、N, Nー ジブチルカルバモイル、N-(2-ドデシルオキシエチ ル) カルバモイル、N-メチル-N-ドデシルカルバモ シ) プロピル} カルバモイル)、スルファモイル基(炭 素数1~36のスルファモイル、N-エチルスルファモ 10 ルオキシカルボニルアミノ基、イミド基、ヘテロ環チオ イル、N-(2-ドデシルオキシエチル)スルファモイ ル、N-エチル-N-ドデシルスルファモイル、N, N ージエチルスルファモイル)、N, Nージプロビルスル ファモイル、スルホニル基(炭素数1~36のアルキル 及びアリールスルホニル基であり、例えば、メタンスル ホニル、オクタンスルホニル、ベンゼンスルホニル、ト ルエンスルホニル)、アルコキシカルボニル基(炭素数 2~36のアルコキシカルボニル基であり、例えば、メ トキシカルボニル、ブチルオキシカルボニル、ドデシル オキシカルボニル、オクタデシルオキシカルボニル)、 ヘテロ環オキシ基 (炭素数1~36のヘテロ環オキシ基 であり、例えば、1-フェニルテトラゾールー5-オキ シ、2-テトラヒドロピラニルオキシ)、アゾ基(例え ば、フェニルアゾ、4-メトキシフェニルアゾ、4-ピ バロイルアミノフェニルアゾ、2-ヒドロキシー4ープ ロパノイルフェニルアゾ)、アシルオキシ基(炭素数2 ~36のアシルオキシ基であり、例えば、アセトキ シ)、カルバモイルオキシ基(炭素数1~36のカルバ モイルオキシ基であり、例えば、N-メチルカルバモイ ルオキシ、N-フェニルカルバモイルオキシ)、シリル 30 オキシ基 (炭素数3~36のシリルオキシ基であり、例 えば、トリメチルシリルオキシ、ジブチルメチルシリル オキシ)、アリールオキシカルボニルアミノ基(炭素数 7~36のアリールオキシカルボニルアミノ基であり、 例えば、フェノキシカルボニルアミノ)、イミド基(炭 素数4~36のイミド基であり、例えば、N-スクシン イミド、ヒダントイニル、N-フタルイミド、3-オク タデセニルスクシンイミド)、ヘテロ環チオ基(炭素数 1~36のヘテロ環チオ基であり、例えば、2-ベンゾ チアゾリルチオ、2、4ージーフェノキシー1、3、5 40 ートリアゾールー6ーチオ、2ーピリジルチオ)、スル フィニル基 (炭素数1~36のスルフィニル基であり、 例えば、ドデカンスルフィニル、3-ペンタデシルフェ ニルスルフィニル、3-フェノキシプロピルスルフィニ ル)、アリール基若しくは複素環オキシカルボニル基 (例えば、フェニルオキシカルボニル、2-ペンタデシ ルオキシカルボニル)、複素環オキシカルボニルアミノ 基 (例えば、2、4ージーtertーブチルフェノキシカル ボニルアミノ)、アゾリル基 (例えば、イミダゾリル、 ピラゾリル、3ークロローピラゾールー1ーイル、トリ 50

8

アゾリル)、スルホ基、無置換のアミノ基などが挙げら れる。Re として好ましくは、アルキル基、アリール 基、ヘテロ環基、シアノ基、ニトロ基、アシルアミノ 基、アリールアミノ基、ウレイド基、スルファモイルア ミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコキシ カルボニルアミノ基、スルホンアミド基、カルバモイル 基、スルファモイル基、スルホニル基、アルコキシカル ボニル基、アリールオキシカルボニル基、ヘテロ環オキ シ基、アシルオキシ基、カルバモイルオキシ基、アリー 基、スルフィニル基、ホスホニル基、アシル基、アゾリ ル基を挙げることができる。

【0017】更に好ましくは、アルキル基、アリール基 であり、より好ましくは、置換したアリール基である、 特に好ましくは、4位が先に例示したようなRe脂肪族 基で置換されたフェニル基である。このフェニル基は4 位以外の位置が更に置換されていてもよい。Xは、ヘテ ロ環基、置換アミノ基、もしくはアリール基を表わし、 ヘテロ環としては、窒素原子、酸素原子、またはイオウ 20 原子を有する5~8員環で炭素数1~36のものが好ま しい。更に好ましくは、窒素原子で結合した5員または 6員環で、そのうち6員環が特に好ましい。

【0018】具体例として、イミダゾール、ピラゾー ル、トリアゾール、ラクタム化合物、ピペリジン、ピロ リジン、ピロール、モルホリン、ピラゾリジン、チアゾ リジン、ピラゾリンなどが挙げられ、好ましくは、モリ ホリン、ピペリジンが挙げられ、特に、モルホリンが好 ましい。置換アミノ基の置換基としては、脂肪族基、ア リール基、若しくはヘテロ環基が挙げられる。脂肪族基 としては、先にあげたR6 の置換基が挙げられ、更にこ れらは、シアノ基、アルコキシ基(例えば、メトキ シ)、アルコキシカルボニル基(例えばエトキシカルボ ニル)、クロル、水酸基、カルボキシル基で置換されて いてもいてもよい。置換アミノ基の置換基がアリール基 である場合、そのアリール基は、炭素数6~36のもの が好ましく、更に、単環がより好ましい。具体例として は、フェニル、4ーセーブチルフェニル、2ーメチルフ ェニル、2、4、6ートリメチルフェニル、2ーメトキ シフェニル、4ーメトキシフェニル、2、6ージクロロ フェニル、2ークロロフェニル、2、4ージクロロフェ ニル等が挙げられる。

【0019】Yは、水素原子もしくは置換基を表わし、 置換基として好ましいものは、現像主薬と反応した後に 脱離するもので、例えば、Yが表わす置換基としては、 特開昭61-228444号公報等に記載されている様 なアルカリ条件下で、離脱しうる基や特開昭56-13 3734号公報に記載されている様な現像主薬の反応に より、カップリングオフする置換基が挙げられるが、好 ましくはYは、水素原子の場合である。

【0020】一般式(I)で表わされるカプラーはRe

が一般式(I)で表わされるカブラー残基を含有していて二量体以上の多量体を形成していたり、R6 が高分子鎖を含有する単重合体若しくは共重合体を形成していてもよい。一般式(I)で表わされるカブラー残基を有する付加重合体エチレン型不飽和化合物の単独もしくは共重合体が典型的である。この場合、一般式(I)で表わされるカブラー残基を有するシアン発色繰り返し単位は重合体中に1種類以上含有されていてもよく、共重合成分としてアクリル酸エステル、メタクリル酸エステル、*

(3)

9

*マレイン酸エステル類の如き芳香族一級アミン現像薬の酸化生成物とカップリングしない非発色性のエチレン型 モノマーの1種または1種以上含む共重合体であっても よい。

10

【0021】以下に本発明のカプラーの具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。 【0022】 【化5】

$$\begin{array}{c|c} C_4H_9(t) \\ NC & CO_2 & H \\ \hline \\ O & N-C-O \\ N & NH \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \hline \\ C_4H_9(t) \\ \end{array}$$

C4H9(t)

※40※【化6】

[0023]

1 1
(4)

$$CH_3 CH_3$$
 $CH_2 = CH - CH_2$
 $CH_2 = CH - CH_2$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_3 CH_3$
 $CH_4 CH_3$
 CH_5
 CH_6
 CH_6

(5)
$$C_{4}H_{9}(t)$$

NC CO_{2}

H $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$

[0024]

* *【化7】

13 (8)

(9)
$$\begin{array}{c} C_4H_9(t) \\ C_1 \\ C_1 \\ C_1 \\ C_1 \\ C_1 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_2 \\ C_2 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ C_1 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_4H_9(n) \\ C_1 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_4H_9(n) \\ C_1 \\ C_1 \\ C_2 \\ C_3 \\ C_4 \\ C_4 \\ C_1 \\ C_4 \\ C_4 \\ C_5 \\ C_6 \\ C_7 \\ C_7 \\ C_8 \\$$

(10)

[0025]

(11)

$$C_{4}H_{9}(t)$$
 $C_{2}HC_{8}H_{17}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$
 $C_{4}H_{9}(t)$

(13)
$$\begin{array}{c} C_4H_9(t) \\ NC & CO_2 & H \\ C_4H_9(t) \\ C_4H_9(t) \\ CH_3 & N & OC_8H_{17}(n) \end{array}$$

(14)
$$CH_3$$
 CCH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_3 CH_4 CH_5 C

[0026]

* *【化9】

(16)
$$C_4H_9(t)$$

NC $C_2 \longrightarrow H$ CH_3
 $C_1-(CH_2)_2 \bigcirc O$
 $N-C-O$
 NH
 $C_5H_{11}(t)$
 C_4H_9
 $C_5H_{11}(t)$
 $C_5H_{11}(t)$
 $C_5H_{11}(t)$

(17)
$$C_3H_7(i)$$

NC CO_2

H CH_3
 C_2H_5

N $C_3H_7(i)$

N $C_3H_7(i)$

N $C_3H_7(i)$

N $C_3H_7(i)$

N $C_3H_7(i)$

N $C_3H_7(i)$

N $C_6H_{13}(n)$

N $C_6H_{13}(n)$

(18)
$$C_4H_9(t)$$

NC CO_2

H $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 C_2H_5
 $C_5H_{11}(t)$

[0027]

*【化10】

(20)

$$C_4H_9(t)$$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$

(21)
$$C_4H_9(t)$$
 $C_8H_{17}(t)$ $C_8H_{17}(t)$ $C_8H_{17}(t)$ $C_8H_{17}(t)$ $C_8H_{17}(t)$ $C_8H_{17}(t)$

[0028]

2 1 (23)

$$CH_2 = CH - CH_2 O C_4Hg(t)$$

$$CH_2 = CH - CH_2 O C_4Hg(t)$$

$$CH_2 = CH - CH_2 O C_4Hg(t)$$

$$NH OCH_3$$

$$NHSO_2C_{12}H_{25}$$

(24)

NC $C_3H_7(i)$ NC $C_3H_7(i)$ $C_3H_7(i)$

(25)

[0029]

(27)
$$\begin{array}{c} C_4H_9(t) \\ NC \\ COO \longrightarrow H \\ C_4H_9(t) \\ N \longrightarrow C_4H_9(t) \end{array}$$

(28)
$$C_4H_9(t)$$

NC $COO \longrightarrow H$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$
 $C_4H_9(t)$

(29)
$$C_4H_9(t)$$

NC CO_2 H

(HO₂CCH₂CH₂)₂NCO NH $C_5H_{11}(t)$

NHCOCHO $C_5H_{11}(t)$

CH₃

CH₃

(29)

[0030]

* *【化13】

26 25 (30) C₄H₉(t) H HO2CH2C C₄H₉(t) H₃COH₂C O $NHCO(CH_2)_2CO_2C_{14}H_{29}(n)$

(31) C₄H₉(t) H C4H9(t) C6H13

(32)C4H9(t) NHSO2 C8H17(t) *【化14】 [0031] (33) C4H9(t) C4H9(t) C8H17(t)

(34)

ÓC8H17

アラーに対して任意の値をとり得るが、高発色性かつ色 再現性の観点から、好ましくは2.0以上8.0以下、 更に好ましくは2.8以上6.0以下、最もこのましく は2.8以上5.0以下である。ここでシアンカプラー に対する銀のモル検算比率で定義されるものとする。

【0033】本発明のシアンカプラーをハロゲン化銀写真感光材料に導入するには、後述する高沸点有機溶媒を用いる水中油滴分散方法や、ラテックス分散方法など公知の分散方法を用いることが出来る。この様な分散方法によって得られる親油性微粒子分散物の平均粒子サイズ 10は、0.04~0.50μmが好ましく、更に好ましくは0.05~0.30μmであり、最も好ましくは0.08~0.20μmである。平均粒子サイズは、コールターサブミクロン粒子アナライザーmodel N4(コールターエレクトロニクス社)等を用いて測定できる。

【0034】高沸点有機溶媒を用いる水中油滴分散方法において、全使用カプラー重量に対する高沸点有機溶剤の重量比は任意にとり得るが、好ましくは0.5以上2.5以下である。また、高沸点有機溶剤を全く使用し20ないで用いることも可能である。本発明のシアンカプラーと共に用いることの出来る高沸点有機溶媒のうち、処理依存性、色再現性、光堅牢性の観点から、リン酸エステル、ホスホン酸エステル、ホスフィン酸エステルまたはホスフィンオキシド(以下、リン酸エステル系高沸点有機溶媒という)が好ましい。

【0035】 これらの化合物は、さらに下記の一般式 (S)で表わされる。

[0036]

【化15】

【0037】一般式 [S] において、R21、R22および R23はそれぞれアリール基を表わし、1,m,nはそれ ぞれ1または0を表わす。上記のアリール基としては、 置換されていてもよく、その具体例としては、フェニル 基、クレジル基、pーノニルフェニル基、キシリル基、 クメニル基、p-メトキシフェニル基、p-メトキシカ 40 ルボニルフェニル基、o-イソプロピルフェニル基、m -イソプロピルフェニル基p-イソプロピルフェニル 基、p,oージイソロビルフェニル基等が挙げられる。 【0038】R21、R22、R23としては、上記のような アルキル基で置換されたアリール基が好ましく、特に、 o-, m-またはp-イソプロピルフェニル基が好まし い。また、1, m, nは全てが1またはそのうちの少な くとも一つが0である場合が好ましい。ここで言う高沸 点有機溶媒は、常圧における沸点が約150℃以上で、 好ましくは170℃以上のものである。また、室温に於 50

ける形状が液状のものではなく、低融点の結晶、アモルファス状の固体、ペースト状のものなどいずれの形状であってもかまわない。室温における形状が結晶である場合には、好ましくは融点が100℃以下であり、より好ましくは80℃以下である。これらの高沸点有機溶媒は単独で使用しても、2種以上混合して使用してもよい。2種以上の高沸点有機溶媒を混合して使用する場合に

28

は、そのうち少なくとも1種が前期のリン酸エステル系 高沸点有機溶媒であれば、他はいずれの高沸点有機溶媒 であってもかまわない。

【0039】混合して使用する有機溶媒の種類として は、例えば、フタル酸、安息香酸などの芳香族カルボン 酸のエステル類、コハク酸、アジピン酸などの脂肪族力 ルボン酸のエステル類、アミド系の化合物類、エポキシ 系の化合物類、アニリン系の化合物類、フェノール性の 化合物類などが挙げられる。前記のリン酸エステル系高 沸点有機溶媒が結晶状であって、かつその融点が80℃ 以上である場合には、2種以上の高沸点有機溶媒を混合 して使用することが望ましい。リン酸エステル系高沸点 有機溶媒をその他の高沸点有機溶媒と混合して用いる場 合の混合比率としては、前者がリン酸エステルであると きは25重量%以上が好ましく、50重量%以上がより 好ましい。また、前者がホスホン酸エステル、ホスフィ ン酸エステルまたはホスフィンオキシドであるときは1 0重量%以上が好ましく、20重量%以上がより好まし い。以下に一般式〔S〕で表される高沸点有機溶媒の具 体例を挙げるが、勿論これらに限定されるものではな 11

[0040]

30 【化16】

$$\begin{array}{c}
29 \\
0 = P - \left(0 - \bigcirc\right) \\
\end{array}$$

$$0 = P - \left(O - \left(O\right)_{CH_3}\right)_3$$

S-3
$$O=P - O - CH_3$$
 CH_3

$$\begin{array}{c} S-6 \\ O=P \\ O-O \\ O-O \\ O \end{array}$$

【0041】 【化17】

$$S-7$$
 $O=P$
 $C_{3H_{7}(i)}$
 $C_{3H_{7}(i)}$

$$0 = P O C_{3H_7(i)}$$

$$0 = P - \left(O - \left(O \right) \right)_3$$

$$\begin{array}{c}
S-11 \\
O=P
\end{array}$$

【0042】本発明のカラー写真感光材料は、反射支持 30 体上にイエロー発色性ハロゲン化銀乳剤層、マゼンタ発 色性ハロゲン化銀乳剤層、シアン発色性ハロゲン化銀乳 剤層を少なくとも一層ずつ塗設して構成することができ る。また感光材料の感光層と支持体との間、あるいは感 光層と感光層の間、感光層の上層(支持体から最も遠い 層)には、混色防止、イラジエーション/ハレーション 防止、光フィルター、感光層の保護等種々の目的の為に 種々の非感光性層が設けられる。

【0043】本発明によるシアン発色性カプラー含有感 光層の少なくとも1層で使用されるハロゲン化銀乳剤

40 は、(100)面を主平面として有する塩化銀含有率8 0モル%以上の平板状ハロゲン化銀粒子からなり、塩化 銀含有率は90モル%以上が好ましく、95モル%以上 が最も好ましい。

【0044】上記のハロゲン化銀乳剤は少なくともゼラチンで代表される分散媒とハロゲン化銀粒子を有するハロゲン化銀乳剤であり、該ハロゲン化銀粒子の投影面積の合計の10%以上、好ましくは35~100%より好ましくは60~100%が主平面が(100)面である平板状ハロゲン化銀粒子である。ここで言う投影面積と50はハロゲン化銀乳剤粒子を互いに重ならない状態で、か

に書けば(AgX1 / AgX2 / AgX3) であり、X 1 とX3 は等しくてもよく、又異なっても良い。各隣接 層間のハロゲン組成ギャップは前記規定に従う。

32

【0049】該ギャップ面は不連続なハロゲン組成差を 有し、具体的には添加するハロゲン塩溶液(以後「X-塩溶液」と記す)または添加する微粒子ハロゲン化銀の ハロゲン組成を、該ギャップ面の所で前記規定にしたが って不連続に変化させることを指し、粒子の構造そのも のを指すわけではない。該ハロゲン組成ギャップは I-10 含率ギャップではなく、Br- 含率で異なっていること が特に好ましく、Br- 含率ギャップ面を2つ有してい ることが好ましい。

【0050】ここで前記の平板状粒子の核の円相当投影 粒子直径は0.15μm以下が好ましく、0.02~ $0.1 \mu m$ がより好ましく、 $0.02 \sim 0.06 \mu m$ が 更に好ましい。また、粒子の核とは、粒子形成時に該ギ ャップ面を含む核を形成したときの、この核の部分を指 す。 該AgX2層の厚さは、AgX1層の表面を平均 で1格子層以上覆う量が好ましく、3格子層覆う量~A g X1 層の10倍モル量がより好ましく、10格子覆う 量~AgX1層の3倍モル量が更に好ましい。該ギャッ **プ構造は粒子間で揃っていることが好ましい。(螺旋転** 移数/粒子) = aの揃った粒子ができ、粒子サイズ分布 の狭い平板粒子ができる(粒子のサイズや形の均一なも のができる) ためである。

【0051】本発明で使用する平板状ハロゲン化銀粒子 としては、先に述べた粒子の核におけるハロゲン組成ギ ャップ以外に臭化銀局在相を表面に有する構造のものが 好ましい。上記局在相のハロゲン組成は、臭化銀含有率 において少なくとも10モル%のものが好ましく、20 モル%を越えるものがより好ましい。臭化銀局在層の臭 化銀含有率は、X線回折法(例えば、「日本化学会編、 新実験化学講座6、構造解析」丸善、に記載されてい る。) 等を用いて分析することができる。そして、これ らの局在相は、粒子表面のエッジ、コーナーあるいは面 上にあることができるが、一つの好ましい例として、粒 子のコーナー部にエピタキシャル成長したものを挙げる ことができる。

【0052】また、現像処理液の補充量を低減する目的 でハロゲン化銀乳剤の塩化銀含有率を更に高めることも 有効である。この様な場合にはその塩化銀含有率が98 モル%~100モル%であるような、ほぼ純塩化銀の乳 剤も好ましく用いられる。また、広いラチチュードを得 る目的で上記の平板状ハロゲン化銀乳剤を同一層にブレ ンドして使用することや、重層塗布することも好ましく 行われる。

【0053】本発明によるシアン発色層以外の感光層の ハロゲン化銀粒子は特に制約はなく、立方体、十四面体 あるいは八面体のような規則的な (regular)結晶形を有

つ平板状粒子は主平面が基板面と平行になる状態で基板 上に配置したときの粒子の投影面積を指す。また、主平 面とは1つの平板状粒子において2つの平行な最大外表 面を指す。この平板状粒子のアスペクト比(直径/厚 さ)は、1.5以上、好ましくは2以上、より好ましく は3~25、更に好ましくは3~7である。ここで、直 径とは粒子を電子顕微鏡で観察した時、粒子の投影面積 と等しい面積を有する円の直径を指すものとする。又、 厚さは、平板状粒子の主平面間の距離を指す。該平板状 ハロゲン化銀粒子の直径は、10μm以下が好ましく、 $0.2\sim5\mu$ mがより好ましく、 $0.2\sim3\mu$ mが更に 好ましい。該厚さは 0.7μ m以下が好ましく、0.0 $3\sim0.3\mu m$ がより好ましく、 $0.05\sim0.2\mu m$ が更に好ましい。該平板状粒子の粒子サイズ分布は単分 散であることが好ましく、変動係数は40%以下が好ま しく、20%以下がより好ましい。

【0045】本発明における、(100)面を主平面と して有する塩化銀含有率80モル%以上の平板状ハロゲ ン化銀粒子は、欧州特許第0,534,395A1号明 **細書7頁53行~19頁35行目あるいは特開平6−5 20** 9360号公報の段落番号0006~0024に記載さ れた方法でも調製することができるが、これらの粒子は 何れもその中心部に不連続なハロゲン組成ギャップ面を 有さず、均一ハロゲン組成型もしくは、なだらかなハロ ゲン組成変化型である。この場合、該平板粒子の作りわ けが難しく、製造バラツキの原因となる場合がある。更 にサイズ分布が広くなり、感度、階調、粒状性等画質に おいて適さない場合もある。

【0046】このような問題を解決するためには、粒子 の核に不連続なハロゲン化銀組成ギャップ面を有するこ 30 とが好ましい。該ハロゲン組成ギャップ面は1つ以上、 好ましくは2~4、より好ましくは2つである。

【0047】1) ハロゲン組成ギャップ面が1つの場合 の具体例。AgCl核の上にAgBrを積層させた(A gCl/AgBr)、AgClの上にAgBrlを積層 させた (AgCl/AgBrI)、AgClBrの上に AgBrを積層させた(AgClBr/AgBr)等で あり、より一般的に書けば(AgX1/AgX2)であ る。ここでX1 と X2 はC I - 含率もしくはBr- 含率 が10~100モル%、好ましくは30~100モル %、より好ましくは50~100モル%、更に好ましく は70~100モル%だけ異なる。更に/または1-含 率が5~100モル%、好ましくは10~100モル %、より好ましくは30~100モル%、更に好ましく は50~100モル%だけ異なる。2) ハロゲン組成ギ ャップ面が2つの場合の具体例。

【0048】前記記載法に従って記すと、(AgBr/ AgC1/AgBr) (AgC1/AgBr/AgC 1) (AgBrI/AgC1/AgBrI) (Ag Cl/AgClBr/AgCl)等であり、より一般的 50 するもの、球状、板状などのような変則的な(irregula r)結晶形を有するもの、あるいはこれらの複合形を有す るものや、本発明のシアン発色層と同様な平板状のもの 等を用いることができる。しかしながら、感光材料の各 感光層の現像速度や、依存性をできるだけ合わせるため には、ハロゲン化銀感光材料のすべての層において前記 のような平板状ハロゲン化銀粒子を使用することが好ま しい。

【0054】本発明のハロゲン化銀感光材料は、550 nmの波長における感光材料の反射濃度が0.25以上 であることが好ましく、より好ましくは0.3から1. 0であり、更に好ましくは0.3から0.7である。反 射濃度が0.25未満である場合、鮮鋭度に優れた画像 を得ることが難しい。ここで述べる反射濃度の測定は当 業界に一般に用いられている反射濃度計により測定さ れ、反射濃度は以下のように定義される。

[0055]

反射濃度=-Log {F (550nm) / Fo (550nm) } Fo (550nm): 標準白色板の反射光量(波長550nm に おける)

F (550nm):波長550nmにおける試料の反射光量 【0056】感光材料の反射濃度を0.3以上にする手 段としては、親水性コロイド層に、欧州特許EP033 7490A2号明細書の第27~76頁に記載の、処理 により脱色可能な染料(オキソノール染料、シアニン染 料)を添加する方法が好ましい。また、これらの染料を 使用する場合は、感光層の分光感度極大に重なるような 吸収を有する染料を選択して使用することが好ましい。 【0057】しかしながら、これらの水溶性染料の中に は使用量を増やすと色分離を悪化するものもある。色分 離を悪化させないで使用できる染料としては、特開平5 -216185号、特開平5-127325号、特開平 5-127324号各公報に記載された水溶性染料が好

【0058】更に、これら水溶性染料と併用して処理で 脱色可能な着色層を用いることができる。用いられる処 理で脱色可能な着色層は、乳剤層に直かに接してもよ く、ゼラチンやハイドロキノンなどの処理混色防止剤を 含む中間層を介して接するように配置されていても良 い。この着色層は、着色された色の吸収する領域に分光 ることが好ましい。各原色毎に対応する着色層を全て個 々に設置することも、このうちに一部のみを任意に選ん で設置することも可能である。また複数の原色域に対応 する着色を行った着色層を設置することも可能である。 【0059】着色層を形成するためには、従来公知の方 法が適用できる。例えば、特開平2-282244号3 頁右上欄から8頁に記載された染料や、特開平3-79 31号3頁右上欄から11頁左下欄に記載された染料の ように固体微粒子分散体の状態で親水性コロイド層に含 有させる方法、アニオン性色素をカチオンポリマーに媒 50 ルキル基のとき、好ましいアルキル基としてはメチル

34

染する方法、色素をハロゲン化銀等の微粒子に吸着させ て層中に固定する方法、特開平1-239544号に記 載されているようなコロイド銀を使用する方法などであ る。色素の微粉末を固体状で分散する方法としては、た とえば、少なくともpH6以下では実質的に水不溶性で あるが、少なくともpH8以上では実質的に水溶性であ る微粉末染料を含有させる方法が特開平2-30824 4号の第4~13頁に記載されている。また、例えば、 アニオン性色素をカチオンボリマーに媒染する方法とし 10 ては、特開平2-84637号の第18~26頁に記載 されている。光吸収剤としてのコロイド銀の調製法につ いては米国特許第2,688,601号、同3,45 9,563号に示されている。また、特開平5-134 358号に記載の厚さ20nm迄の平板状の薄いコロイ ド銀粒子を用いることも好ましい。これらの方法のなか で微粉末染料を含有させる方法、コロイド銀を使用する 方法などが好ましい。

【0060】本発明に於いては、前記の一般式 (IX) で表される水溶性染料を上記に記載した水溶性染料と併 20 用あるいは単独で使用することが特に好ましい。以下 に、一般式(IX)で表される水溶性染料について詳細 に説明する。一般式(IX)においては、(R1+ R_3) あるいは ($R_2 + R_4$) の少なくとも一方の原子 量の総和は160以下であることが必要であり、両方と も160以下であることが好ましい。更に好ましくは1 30以下である。

【0061】置換基R1、R2、R3 およびR4 はそれ ぞれ水素原子、アルキル基、-COORs, - CONRs R7, -CONHR 8,-NR9COR10,-NR11R12,-CN,OR13,-NR14CONR15R16 (R5 \sim 30 R16は水素原子または置換されても良いアルキル基を表 し、Rs,Rr あるいはR11,R12あるいはR15,R16 は環を形 成してもよい。)の中から選ばれることが好ましい。更 に置換基R1, R2, R3 およびR4 には解離性基を有しな いことがより好ましい。これらの置換基が有しない解離 性基とは、25℃の水中で実質的に解離する置換基であ り、pKaが12以下の解離性基である。そのような解 離性基として、具体的にはスルホン酸基、カルボキシル 基、リン酸基等が挙げられる。

【0062】更にR1、R2 は水素原子、またはアルキ 感度極大を有する乳剤層の下層(支持体側)に設置され 40 ル基であることがより好ましく、アルキル基としては、 メチル基、エチル基、プロピル基の炭素数3以下のアル キル基が好ましく、置換基を有しても良い。そのような 置換基としては、水酸基、エーテル基、エステル基、カ ルバモイル基、スルホニル基、スルファモイル基、シア ノ基等の非共有電子対を有する置換基であることが好ま しい。これらの中でも特に水酸基とエーテル基が好まし

> 【0063】Mで表されるアルカリ金属はLi,Na, K, Csが好ましい。置換基R3 および/又はR4 がア

基、エチル基、プロビル基、ブチル基などの低級アルキル基が好ましく、メチル基とエチル基が特に好ましい。 【0064】置換基R3 および/又はR4 の置換基が-C OOR5で表されるとき、R5 のアルキル基はメチル基、エチル基、プロビル基、ブチル基などの低級アルキル基が好ましく、メチル基とエチル基が特に好ましい。

35

【0065】 置換基R3 および/又はR4 が-CONR6Rで表されるとき、R6 とR7 は水素原子でもアルキル基でもよいが、少なくとも一方がアルキル基であることが好ましい。そのアルキル基としては、メチル基、エチル基、プロビル基などが好ましく、置換基を有してもよい。置換基としては水酸基やエーテル基が好ましい。又R6 とR7 で互いに連結して環を形成してもよい。その場合形成される環としてはモルホリン環が特に好ましい。

【0066】置換基R3 および/又はR4 が-CONHR8 で表され、R8 がアルキル基のとき、そのアルキル基としてはR6 やR7 と同義である。置換基R3 および/又はR4 が-NR9COR10 で表されるとき、R9,R10, は水素原子でもアルキル基でもよい。アルキル基としてはメチル 20 基、エチル基、プロビル基などが好ましく、特にメチル*

*基が好ましい。また置換基を有してもよい。置換基としては水酸基やエーテル基が好ましい。

【0067】 置換基R3 および/又はR4 が-NR11R12または-OR13 で表されるときは、R11, R12, R13は水素原子でもアルキル基でもよい。アルキル基としてはメチル基、エチル基、プロビル基などが好ましく、置換基を有してもよい。置換基としては水酸基、エーテル基が好ましい。又R11とR12で互いに連結して環を形成してもよい。

10 【0068】 置換基R3 および/又はR4 が-NR14 CONR 15 R16で表されるとき、R14, R15, R16は水素原子でもアルキル基でもよい。アルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基などが好ましく、特にメチル基が好ましい。また置換基を有してもよい。 置換基としては水酸基やエーテル基が好ましい。 置換基R3 およびR4 として、中でも-CONR6 R7 が更に好ましく、更に一般式(X)で表されるように、R6,R7 が5または6員環を形成していることが特に好ましい。形成する環としては、モルホリン環がより好ましい。

[0069]

【化18】

【0070】(式中、R1、R2は水素原子又は置換基を ※表す。nは0、1、2を表し、Mは水素原子又はアルカリ金属を表す。Zは窒素原子と共に5-又は6-員の飽 30和ヘテロ環基を形成するのに必要な原子団を表す。但し、R1とZ又はR2とZの全原子量の少なくとも一つは 130以上ではない。)

【0071】本発明の感光材料においてこれらの染料は 塗布膜中で、単分子あるいはダイマーのような分子分散 状態で存在する必要がある。分子分散状態とは、一般式※ ※ (IX)、あるいは (X)で表される水溶性染料が、乳 剤層やその他の親水性コロイド層にほぼ均一に分散され ており、実質的に固体状態でないものはこれに該当す る。好ましくは単分子あるいはダイマーの状態である。 【0072】次に、一般式 (IX)で表される化合物の 具体例を示すが、これらの具体例に限定されることはな い。

[0073]

【表1】

37

$$R^2$$
 $CH = CH \rightarrow_a CH$ R^2 R^1 $CH \rightarrow_a CH$ R^2

	R¹	R² :	n	М
1	Н	CONHCH2 CH2 OH	0	К
2	H	CON(CH ₃) ₂	1	К
3	H	CON	1	K
4	СН₃	CONHCH2CH2OCH3	1	К
5	CH₂CH₃	CONHCH2CH2OH	1	К
6	CH₂CH₂OH	con	1	К
7	CH₂CH₂OH	CONHCH2CH2OH	0	К
8	CH₂CH₂OH	CONHCH ₃	1	К

[0074]

40【表2】

39

$$R^{2}$$
 $CH=CH\rightarrow_{a}$ CH

R¹	R² :	n	М
Н	CONHCH₃CH₂OH	1	К
Н	CON (CH ₃) ₂	2	К
СН₃	CON	1	к
СН₃	CONHCH2 CH2 OCH3	2	Na
CH₂CH₃	CONHCH2CH2OH	2	К
CH₂CH₂OH	con	2	К
CH₂CH₂OH	CONHCH2CH2OH	2	К
CH2CH2OH	CONHCH3	2	К
	H CH ₃ CH ₂ CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	H CONHCH2CH2OH CH2CH2OH CONHCH2CH2OH CONHCH2CH2OH CH2CH2OH CH2CH2OH CONHCH2CH2OH	H CONHCH2CH2OH 1 H CON (CH3) 2 2 CH3 CON CH3 CONHCH2CH2OCH3 2 CH2CH3 CONHCH2CH2OH 2 CH2CH2OH CONHCH2CH2OH 2

[0075]

40【表3】

41 $R^{2} \leftarrow CH = CH \rightarrow_{a} CH$ $R^{2} \rightarrow_{b} CH$

	N ON	U K		
	R¹	R²	n	M
17	Н	COOC₂H₅	0	к
18	Н	соосн3	1	к
19	CH₃	COOC₂H₅	1	Na
20	CH ₃	COOCH₂CH₂OCH₃	1	к
21	CH₂CH₃	COOC₂H5	0	К
22	CH2COOC2H5	COOC₂H₃	1	К
23	CH2 CH2 OH	COOC₂H₅	1	K

[0076]

* *【表4】

 R^2 CH=CH \rightarrow CH R^2

	R¹	R²	מ	М
24	Н	COOC₂H₅	1	К
25	Н	COOCH3	2	К
26	СНз	COOC₂H₅	2	К
27	СН₃	COOCH₂CH₂OCH₃	2	К
28	CH₂CH₃	COOC₂H5	2	К
29	CH2 COOC 2H5	COOC₂H₅	2	K
30	CH₂CH₂OH	COOC₂H₅	2	K

[0077]

* *【表5】

45

$$R^{2}$$
 $CH=CH\rightarrow_{n}$ CH R^{2} R^{1} CH R^{2}

	R¹	R² ∶	n	М
31	Н	CN	0	К
32	Н	CN	1	К
33	СН₃	CN	0	К
34	СН₃	CN	1	К
35	CH₂CH₃	CN	1	к
36	CH₂CH₃	CN	2	К
37	Н	CN	2	K
38	СН₃	CN	2	К

[0078]

40【表6】

	R'	R²	n	М
39	Н	СНз	1	К
40	Н	CH₂CH3	1	К
41	CH₃	Н	1	Na
42	CH ₃	СНз	0	К
43	CH₂CH₃	СН₃	I	К
44	CH2COOC2H3	CH ₃	1	К
45	CH2CH2OH	CH₃	1	К
46	CH₂CH₂OH	CH2CH3	1	К

[0079]

40【表7】

49

 R^2 $CH=CH\rightarrow_a CH$ R^2 R^1 $CH=CH\rightarrow_a CH$ R^2

	<u> </u>			
	R¹	R²	n	М
47	н	CH₂	2	К
48	Н	CH2 CH3	2	К
49	СН₃	Н	2	К
50	СН₃	СН₃	2	К
51	CH₂CH₃	СНз	2	к
52	CH2COOC2H5	СНз	2	К
53	CH₂CH₂OH	СНз	2	К
54	CH₂CH₂OH	CH₂CH₃	2	К

[0080]

40【表8】

51

	R¹	R²	n _.	M
55	Н	OC2Hs	1	к
56	Н	OC z H s	2	К
57	СН₃	OC₂Hs	2	К
58	СН₃	OH	1	К
59	CH₂CH₃	OC₂Hs	2	К
60	CH2COOC2H5	OC 2 H 5	2	К
61	CH2CH2OH	OC₂H₅	1	К
62	CH₂CH₂OH	OC2H5	2	К

[0081]

40【表9】

53

 R^{2} $CH = CH \rightarrow_{5} CH$ R^{2} R^{2} R^{1}

	R¹	R²	n	М
63	Н	OC₂H₅	0	К
64	Н	OCH₂CH₂OH	1	К
6 5	СН₃	OC2H5	0	К
66	CH ₃	OH	2	К
67	CH₂CH₃	OC₂H5	1	к
68	CH2COOC2H5	OC 2 H 3	1	К
69	CH₂CH₂OH	OC₂H5	0	К
70	CH₂CH₂OH	OCH2CH2OH	1	К

[0082]

40【表10】

55

	R¹	R²	n	М
71	Н	NH₂	0	к
72	Н	NHCH z CH z OH	1	К
73	СН₃	NHCH2CH2DH	0	К
74	СН₃	NHCH₂CH₂OH	1	к
75	CH2 CH3	NHCH2CH2OH	1	к
76	CH₂COOC₂H5	NHCH 2 CH 2 DH	1	К
77	CH₂CH₂OH	NHCH 2 CH 2 DH	0	K
78	CH₂CH₂OH	NHCH2CH2OH	1	К

[0083]

40【表11】

57 $R^{2} CH = CH \rightarrow R^{2}$ $R^{1} OM \qquad O \qquad R^{1}$

	R¹	R²	n	М
79	Н	NH2	1	к
80	Н	NHCH₂CH₂OH	2	к
81	СНз	NHCH₂CH₂OH	2	к
82	СНз	NH ₂	1	K
83	CH2CH3	NHCH₂CH₂OH	2	к
84	CH2COOC2H3	NHCH₂CH₂DH	2	К
85	CH₂CH₂ΩH	NHCH₂CH₂OH	2	К
86	CH₂CH₂OH	NH ₂	1	К

[0084]

40【表12】

59

۲.

$$R^2$$
 $CH = CH \rightarrow_a CH$ R^2 R^2 R^1

	R¹	R²	n	М
87	Н	NHCOCH _a	1	к
88	Н	NHCOCH ₃	2	К
89	СНз	NHCOCH₃	1	Νa
90	СН₃	NHCOCH ₃	2	К
91	CH₂CH₃	NHCOCH3	1	К
92	CH₂ COOCH₃	NHCOCH₃	1	К
93	CH2 CH2 OH	NHCOCH₂	l	К
94	CH2 CH2 OH	NHCOCH ₃	2	K

[0085]

40【表13】

61

$$\mathbb{R}^2$$
 $\mathbb{C}H = \mathbb{C}H \rightarrow \mathbb{R}^2$ \mathbb{R}^2 \mathbb{R}^2 \mathbb{R}^2 \mathbb{R}^2

	R¹	R²	n	М
95	Н	NHCONHCH₃	0	К
96	Н	NHCONHCH ₃	1	К
. 97	СН,	NHCONHCH3	0	К
98	СНз	NHCONHCH ₃	1	к
99	CH2CH3	NHCONHCH₃	1	К

[0086]

* *【表14】

$$R^2$$
 $CH = CH \rightarrow CH$ R^2

	R¹	R²	n	М
100	Н	NHCONHCH ₃	2	К
101	Н	NHCON (CH ₃) ₂	1	K
102	CH₃	NHCONHCH ₃	2	К
103	CH ₃	NHCON (CH ₃) ₂	2	К
104	CH2CH3	NHCONHCH ₃	2	К

【0087】これらの化合物は、感光性層あるいは非感 光性層中に、種々の知られた方法で分子分散することが 分散させる方法、あるいは適当な溶媒(例えば、メチル アルコール、エチルアルコール、プロピルアルコール、 メチルセルソルブ、特開昭48-9715号、米国特許 3756830号に記載のハロゲン化アルコール、アセ トン、水、ピリジン等、あるいはこれらの混合溶媒)等 のなかに溶解し溶液の形で添加する方法などがある。本 発明の化合物は、感光性層、非感光性層いずれに添加し ても塗布時に感材構成層全体にほぼ均一に拡散する。

【0088】本発明の化合物の使用量は、特に制限はな いが0. 1 mg/m² ~ 200 mg/m² の範囲の使用が好 40 ましく、特に好ましくは $1 mg/m^2 \sim 100 mg/m^2$ の 範囲である。 本発明のハロゲン化銀写真感光材料に は、従来公知の写真用素材や添加剤を使用できる。例え ば、写真用支持体としては、透過型支持体や反射型支持 体を用いることができる。透過型支持体としては、セル ローストリアセテートフイルムやポリエチレンレフタレ ートフイルム等の透明フイルム、更には、2、6ーナフ タレンジカルボン酸 (NDCA) とエチレングリコール (EG) とのポリエステルやNDCAとテレフタル酸と

*けたものが好ましく用いられる。本発明の目的にとって は、反射型支持体が好ましく、特に、複数のポリエチレ できる。化合物を直接に感光性層あるいは非感光性層に 30 ン層やポリエステル層でラミネートされ、このような耐 水性樹脂層 (ラミネート層) の少なくとも一層に酸化チ タン等の白色顔料を含有する反射支持体が好ましい。更 に、前記耐水性樹脂層中には蛍光増白剤を含有するのが 好ましい。また、蛍光増白剤は、感光材料の親水性コロ イド層中に分散してもよい。

> 【0089】蛍光増白剤としては、好ましくは、ベンゾ オキサゾール系、クマリン系、ピラゾリン系を用いるこ とができ、更に好ましくは、ベンゾオキサゾリルナフタ レン系及びベンゾオキサゾリルスチルベン系の蛍光増白 剤である。使用量は、特に限定されないが、好ましく は、1~100mg/m²である。耐水性樹脂に混合す る場合の混合比は、好ましくは、樹脂に対して0.00 05~3重量%であり、更に好ましくは、0.001~ 0.5重量%である。

【0090】また、反射型支持体としては、透過型支持 体、または上記のような反射型支持体上に、白色顔料を 含有する親水性コロイド層を塗設したものでもよい。前 記の反射型支持体ハロゲン化銀乳剤、ハロゲン化銀粒子 中にドープされる異種金属イオン種、ハロゲン化銀乳剤 EGとのポリエステル等に磁性層などの情報記録層を設*50 の保存安定剤またはカブリ防止剤、化学増感法(増感

ゼラチン種、感光材料の層構成や感光材料の皮膜p Hな*

*どについては、表15~16の特許公報に記載のものが

66

剤)、分光増感法(分光増感剤)、シアン、マゼンタ、 イエローカプラー及びその乳化分散法、色増保存性改良 本発明に好ましく適用できる。 剤(ステイン防止剤や褪色防止剤)、染料(着色層)、 [0091]

【表15】

要素	特開平 7-104448 号	特開平 7-77775 号	特別平 7-301895 号
反射型支持体	第7欄12行目~12欄19行目	第 35 欄 43 行目~44 欄 1 行目	第5欄40行目~9欄26行目
ハロゲン化銀乳剤	第72個29行目~74個18行目	第44欄36行目~46欄29行目	第77個48行目~80個28行目
異種金属イオン種	第 74 欄 19 行目~同欄 44 行目	第 46 欄 30 行目~47 欄 5 行目	第80個29行目~81個6行目
保存安定剤または	第75欄9行目~同欄18行目	第 47 欄 20 行目~同欄 29 行目	第 18 欄 11 行目~31 櫃 37 行目
カプリ防止剤			(特にメルカプトヘテロ環化合物)
化学增感法	第 74 欄 45 行目~75 欄 6 行目	第47欄7行目~同欄17行目	第81 櫃 9 行目~同個 17 行目
(化学增感剤)			
分光增感法	第75欄19行目~76欄45行目	第 47 欄 30 行目~49 欄 6 行目	第 81 欄 21 行目~82 欄 48 行目
(分光增感剤)			
シアンカプラー	第12欄20行目~39欄49行目	第 62 欄 50 行目~同欄 16 行目	第88欄49行目~89欄16行目
イエローカプラー	第87欄40行目~88欄3行目	第 63 欄 17 行目~同欄 30 行目	第89欄17行目~同欄30行目
マゼンタカプラー	第89欄4行目~同欄18行目	第63欄31行目~64欄11行目	第32欄34行目~77欄44行目と
			88 欄 32 行目~同機 46 行目
カプラーの乳化	第71欄3行目~72欄11行目	第 61 欄 36 行目~同欄 49 行目	第 87 欄 35 行目~同欄 48 行目
分散法			

[0092]

※ ※【表16】

安 索	特関平7-104448号	特開平7-77775号	特開平7-301895号
色像保存性改良剤 (ステイン防止剤)	第39欄50行目~70欄9行目	第61欄50行目~62欄49行目	第87標49行目~88欄48行目
褪色防止剂	第70個10行目~71個2行目		
染料(着色層)	第77個42行目~78個41行目	第7個14行目~19個42行目と 50個3行目~51個14行目	第9欄27行目~18橱10行目
ゼラチン種	第78個42行目~同個48行目	第51欄15行目~同欄20行目	第83億13行目~同億19行目
感材の層構成	第39亿11行目~同亿26行目	第44億2行目~同欄35行目	第31欄38行目~32欄33行目
感材の被膜pH	第72欄12行目~同欄28行目		
走查舊光	第76個6行目~77個41行目	第49欄7行目~50欄2行目	第82個49行目~83個12行目
現像液中の保恒剤	第88個19行目~89欄22行目		

【0093】本発明に用いられるシアン、マゼンタおよ びイエローカプラーとしては、その他。特開昭62-2 15272号公報の第91頁右上欄4行目~121頁左 欄14行目~18頁左上欄末行と第30頁右上欄6行目 ~35頁右下楣11行目、EPO355,660A2号 の第4頁15行目~27行目、5頁30行目~28頁末 行、45頁29行目~31行目、及び47頁23行目~ 63頁50行目に記載のカプラーも有用である。

【0094】本発明に用い得る防菌・防黴剤としては、 特開昭63-271247号公報に記載のものが有用で ある。本発明の感光材料は、通常のネガプリンターを用 いたプリントシステムに使用される外に、陰極線(CR

- ★光装置は、レーザーを用いた装置に比べて、簡便でかつ コンパクトであり、低コストになる。また、光軸や色の 調整も容易である。
- 上欄6行目、特開平2-33144号公報の第3頁右上 40 【0095】画像露光に用いられる陰極線管には、必要 に応じてスペクトル領域に発光を示す各種発光体が用い られる。例えば、赤色発色体、緑色発色体、青色発色体 のいずれか1種、あるいは2種以上が混合されて用いら れる。スペクトル領域は、上記の赤、緑、青に限定され ず、黄色、橙色、紫色或いは赤外領域に発光する発光体 も用いられる。特に、これらの発光体を混合して白色に 発光する陰極線管がしばしば用いられる。

【0096】感光材料が異なる分光感度分布を有する複 数の感光性層を持ち、陰極線管の複数のスペクトル領域 T)を用いた走査露光方式にも適している。陰極線管露★50 の発光を示す発光体を有する場合は、複数の色を一度に

露光、即ち、陰極線管に複数の色の画像信号を入力して 管面から発光させてもよい。各色ごとの画像信号を順次 入力して各色の発光を順次行わせ、その色以外の色をカ ットするフイルターを通して露光する方法(面順次露 光)を採ってもよく、一般には面順次露光の方が高解像 度の陰極線管を用いることができるため、高画質化のた めには好ましい。

67

【0097】本発明の感光材料は、ガスレーザー、発光 ダイオード、半導体レーザー、半導体レーザーあるいは 半導体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーと非線 10 形光学結晶を組み合わせた第二高調波発生源(SHG) 等の単色高密度光を用いたデジタル走査露光方式に好ま しく使用される。システムをコンパクトで、安価なもの にするために、半導体レーザー、半導体レーザーあるい は固体レーザーと非線形光学結晶を組み合わせた第二高 調波発生光源 (SHG)を使用することが好ましい。特 にコンパクトで安価、更に寿命が長く安定性が高い装置 を設計するためには、半導体レーザーの使用が好まし く、露光光源の少なくとも一つは半導体レーザーを使用 することが好ましい。

【0098】このような走査露光光源を使用刷る場合、 本発明の感光材料の分光感度極大は、使用する走査露光 用光源の波長により任意に設定することができる。半導 体レーザーを励起光源に用いた固体レーザーあるいは半 導体レーザーと非線形光学結晶を組み合わせて得られる SHG光源は、レーザーの発振波長を半分にできるの で、青色光、緑色光が得られる。従って、感光材料の分 光感度極大は通常の青、緑、赤の3つの波長領域に持た せることが可能である。

【0099】このような走査露光における露光時間は、 画素密度を400dpi とした場合の画素サイズを露光す る時間として定義すると、好ましい露光時間としては1 0-4秒以下、更に好ましくは10-6秒以下である。本発 明に適用できる好ましい走査露光方式については、前記 の表に掲示した特許公報に詳しく記載されている。

【0100】また、本発明に係わる感光材料を処理する には、特開平2-207250号公報の第26頁右下欄 1行目~34頁右上欄9行目、及び特開平4-9735 5号公報の第5頁左上欄17行目~18頁右下欄20行 目に記載の処理素材や処理方法が好ましく適用できる。 また、この現像液に使用する保恒剤としては、前記の表 に掲示した特許公報に記載の化合物が好ましく用いられ る.

【0101】本発明で用いられる現像主薬としては、従 来の芳香族一級アミン系現像主薬の他、ヒドラジン型現 像主薬 (発色用還元剤) も用いることができる。 具体的 には、特願平7-63572号、同7-334190 号、同7-334192号、同7-334197号、同 7-344396号各明細書に記載されたヒドラジン型 化合物を好ましく用いることができる。

【0102】これらの主薬を用いて現像する方式として は、アルカリ剤と現像主薬を含む現像液で現像する従来 の方法、現像主薬を感光材料に内蔵し、現像主薬を含ま ないアルカリ液などのアクチベーター液で現像するアク チベーター方法などの湿式方式のほか、処理液を用いな い熱現像方式などを用いることができる。 アクチベータ 一方法に用いる場合、感光材料の塗布銀量を低減し、過 酸化水素を用いた画像増幅処理(補力処理)する現像方 法も好ましく用いられる。具体的には、特願平7-63 587号、同7-334202号各明細書に記載された 過酸化水素を含むアクチベーター液を用いた画像形成方 法が好ましく用いられる。

[0103]

【実施例】以下に本発明を実施例によって具体的に説明 する。

実施例1

20

(乳剤EmR1の調製) 反応容器にゼラチン水溶液 [水 1.2 リットル 、脱イオン化アルカリ処理ゼラチン (EA-Gel.) 20g、NaCl 0.8gを含み、pH6.0] を入れ、温度を48℃で撹拌しながら、Ag-1液とX-1液を50回/分で15秒間、同時混合添加した。 【0104】ここで、Ag-1液は、[水100ml 中にA gNO3 を20g、平均分子量2万の低分子量ゼラチン (2M-Gel.)を0.6g、HNO3 (1N)液 0.2mlを含 む]、X-1液は「水100ml 中にNaClを7g、2M-G el. を 0.6g を含む] である。次にAg-2液、[水10] Oml 中にAgNO3 を4gと2M-Gel. を0.6g、HNO3 (1N)液 0.2mlを含む]とX-2液 [水100ml 中にKBr を2.8gと 2 M-Gel. を0.6g 含む]を70ml/分で15秒 30 間、同時混合添加した。次にAg-1液とX-1液を25 ml/分で2分間、同時混合添加した。NaCl(0.1g/m 1) 水溶液を15回1加え、温度を70℃に上げ5分間熱成し たのち、Ag-1液とX-1液を10ml/分で15分間、同 時混合添加した。次に平均粒径0.07µmで、双晶又はら せん転移を含む粒子の比率が0.1%以下のAgCl微粒子 乳剤を0.2 モル添加し、15分間熱成した。温度を40℃に しpH2.0 とし、20分間攪拌したのち、pH5.2 とし、KB r-1液(KBr lg /水-100ml)を8. 4×10⁻² モル/リットルだけ添加し、5分間撹拌した。次に増感 色素G、Hを添加後、沈降剤を加え、常法に従って、乳 剤を水洗した。この乳剤を硫黄増感剤、及び金増感剤を 用いて最適に金硫黄増感した。得られた乳剤の電子顕微 鏡観察により、全ハロゲン化銀粒子の投影面積の80% が、主平面(100)面の直角平行四辺形のアスペクト 比3以上の平板状粒子であり、その平均粒径は1.05μm 平均アスペクト比が7.0 であり、平均粒子体積は0.13μ ■3であった。また該平板粒子の粒子サイズ分布の変動 係数は0.25であった。この粒子内部と粒子表面にはヘキ サクロロイリジウム (IV)酸カリウムを合わせて銀/ 50 モルに対して 0.3 mg、およびフェロシアン化カリウム

を合わせて銀/モルに対して1.5mg含有させた。 【0105】(乳剤EmG1の調製)乳剤EmR1に使 用の増感色素をD、E、Fに変更する以外は乳剤EmR 1と同様の調製方法で調製し、乳剤EmG1を得た。

69

(乳剤EmB1の調製)乳剤EmR1の調製における、 最初の塩化銀核の調製温度を48℃から60℃に変更し、使 用する増感色素をA, B, Cに変更した以外は乳剤Em R1と同様の調製方法で、乳剤EmB1を得た。乳剤E mR1は電子顕微鏡観察より、全ハロゲン化銀粒子の投 影面積の80%が、主平面(100)面の直角平行四辺形 10 のアスペクト比3以上の平板状粒子であり、その平均粒 径は1.35μm 平均アスペクト比が6.5 であり、平均粒子 体積は0.32μm3 であった。また該平板粒子の粒子サイ ズ分布の変動係数は0.20であった。

【0106】(乳剤EmR2の調製) 反応容器にゼラチ ン水溶液 [水 1.2リットル、脱イオン化アルカリ処理ゼ ラチン (EA-Gel.) 20g、NaCl 0.8g を含み、PH 6.0] を入れ、温度を48℃で攪拌しながら、Ag-1液 とX-1液を50ml/分で15秒間、同時混合添加した。

【0107】ここで、Ag-1液は、[水100ml 中にA 20 にして調製した。 gNO3 を20g、平均分子量2万の低分子量ゼラチン (2M-Gel.)を0.6g、HNO3 (1N)液 0.2mlを含 む]、X-1液は[水100ml 中にNaClを7g、2M-G el. を 0.6g を含む] である。次にAg-2液、[水10 Oml 中にAgNO3 を4gと2M-Gel. を0.6g、HNO3 (1N)液 0.2mlを含む]とX-2液[水100ml 中にNaC 1を1.3gKIを0.3gと2M-Gel. を 0.6g 含む]を70ml /分で15秒間、同時混合添加した。次にAg-1液とX -1液を25ml/分で2分間、同時混合添加した。NaC 間熟成したのち、Ag-1液とX-1液を10ml/分で15 分間、同時混合添加した。次に平均粒径0.07 µm で、双 晶又はらせん転移を含む粒子の比率が0.1%以下のAgC Ⅰ 微粒子乳剤を0.2 モル添加し、15分間熱成した。温度 を40℃にしpH2.0 とし、20分間撹拌したのち、pH5.2 と し、KBr-1液 (KBr ig /水-100ml)を8.4 ×10-2モル/リットルだけ添加し、5分間攪拌した。 次に増感色素G、Hを添加後、沈降剤を加え、常法に従 って、乳剤を水洗した。この乳剤を硫黄増感剤、及び金 増感剤を用いて最適に金硫黄増感した。得られた乳剤の 40 電子顕微鏡観察により、全ハロゲン化銀粒子の投影面積 の65%が、主平面(100)面の直角平行四辺形のアス ペクト比3以上の平板状粒子であり、その平均粒径は1. 10μ1、平均アスペクト比が8.0 であり、平均粒子体積 は0.13μω3 であった。また該平板粒子の粒子サイズ分 布の変動係数は0.20であった。

【0108】乳剤EmR1, EmG1, EmB1に比 べ、Iイオンを核形成に用いた乳剤EmR2,は平板化 率が低いことが判る。

【0109】(支持体Aの作製) MRF=3の低密度ポ 50 0mg/m²、6.0mg/m²、5.0mg/m²及

リエチレンに、二酸化チタンを30重量%添加し、また ステアリン酸亜鉛を二酸化チタン量に対して3.0重量 %の割合で含有させ、バンバリーミキサー中で混練し た。二酸化チタンは電子顕微鏡観察でO. 15 µm~ 0.35μmであり、またこのものは水和酸化アルミニ ウムのコーティング量がAl2O2 の形で二酸化チタンに対 して0.75重量%のものが用いられた。

【0110】坪量170g/m²の紙基体に10kVAのコロ ナ放電処理をした後、上記二酸化チタン30重量%のポ リエチレン組成物と二酸化チタンを含有せず群青第一化 成工業製、DV-1)を含有したポリエチレンを多層押 し出しコーティングダイを用いて320℃で溶融押し出 しを行ない、上層18μm (30重量%)、下層15μ m (O 重量%) (下層が紙基体側を意味する。)膜厚で ポリエチレンラミネート層を設けた。このポリエチレン 層表面はグロー放電処理を行なった。

【0111】(感光材料101の作製)上記反射支持体の 上に種々の写真構成層を塗布して以下に示す層構成の多 層カラー印画紙(101) を作製した。塗布液は下記のよう

(第五層塗布液の調製) 前記例示のシアンカプラー

(1)10gおよび下記に示す種々の添加剤を、溶媒 (Solv-8) 30g及び酢酸エチル50mlに溶解 し、この溶液を界面活性剤 (Cpd-12) 1. 2gを 含む12%ゼラチン水溶液400gに乳化分散させて平 均粒子サイズ0.18μの乳化物Cを調製した。一方塩 臭化銀乳剤R(立方体、平均粒子サイズO.50μmの 大サイズ乳剤と 0.41μ mの小サイズ乳剤と0.1:4混合物(銀モル比)。粒子サイズ分布の変動係数はそれ 1 (0.1g/ml) 水溶液を15ml加え、温度を70℃に上げ5分 30 ぞれ0.09と0.11。各サイズ乳剤とも臭化銀0. 2モル%を塩化銀を基体とする粒子表面の一部に局在含 有させた。粒子内部と臭化銀局在層にヘキサクロロイリ ジウム(IV)酸カリウムを合わせて銀/モルに対して 0. 1 mg、およびフェロシアン化カリウムを合わせて銀 /モルに対して1.0㎜含有させた。)を調製した。こ の乳剤には、下記に示す赤感性増感色素G, Hを銀1モ ルあたり大サイズ乳剤に対しては、それぞれ5.0×1 0-5モル、また小サイズ乳剤に対しては、それぞれ8. 0×10-5モル添加した。更に添加剤Xをハロゲン化銀 1モルあたり2.6×10-3モル添加した。この乳剤は 硫黄増感剤と金増感剤を添加して最適に化学増感した。 【0112】前記乳化分散物Cとこの塩臭化銀乳剤Rと を混合溶解し、以下に示す組成となるように第五層塗布 液を調製した。乳剤塗布量は銀換算塗布量で示す。

> 【0113】第一層から第七層用の他の塗布液も第五層 塗布液と同様の方法で調製した。各層のゼラチン硬化剤 としては、1-オキシー3、5-ジクロローs-トリア ジンナトリウム塩を用いた。また、各層にAS-1, A S-2, AS-3及びAS-4をそれぞれ全量が15.

び10.0mg/m²となるように添加した。

【0114】各感光性乳剤層の立方体塩臭化銀乳剤は前 記塩臭化銀乳剤Rと同様の調製方法でサイズを調節し以 下に示す分光増感色素をそれぞれ用いた。

青感性乳剤層

[0115]

【化19】

青感性乳剤層用增感色素

72

【0116】(ハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤 に対しては各々、1. 4×10-4モル、又小サイズ乳剤 に対しては各々、1.7×10-4モル使用した。)

禄感性乳剤層

[0117]

【化20】

增感色素A

Cl (ÇH₂)₃ (CH₂)₃ Š03[€] $SO_3H \cdot N(C_2H_5)_3$

增感色素B

地感色素C

$$\begin{array}{c|c} S & CH & S \\ Br & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$$

10

30

73

禄感性乳剤層用增感色素

增感色素D

$$\begin{array}{c|c}
C_{2}H_{5} \\
C_{1}H_{2} \\
C_{2}H_{5} \\
C_{3}H_{5} \\
C_{2}H_{5} \\
C_{2}H_{5} \\
C_{3}H_{5} \\
C_{4}H_{5} \\
C_{5}H_{5} \\
C_{6}H_{2})_{2} \\
C_{7}H_{5} \\
C_{8}H_{5} \\
C_{8$$

增感色素E

增感色素F

【0118】(増感色素Dはハロゲン化銀1モル当り、 大サイズ乳剤に対しては、3.0×10⁻⁴モル、又小サ イズ乳剤に対しては、3.6×10⁻⁴モル、増感色素E はハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤に対しては、 4.0×10⁻⁵モル、又小サイズ乳剤に対しては、7. 0×10⁻⁵モル、増感色素Fはハロゲン化銀1モル当 * *り、大サイズ乳剤に対しては、2.0×10-4モル、又 小サイズ乳剤に対しては、2.8×10-4モル添加した。)

赤感性乳剤層

[0119]

【化21】

75

赤感性乳剤層用增感色素

增感色素G CH₃ CH₃ CH₃ CH₃ CH Io C5H11 C₂H₅

增感色素田

【0120】(増感色素Gをハロゲン化銀1モル当り、 大サイズ乳剤に対しては、5.0×10-5モル、又小サ イズ乳剤に対しては、8.0×10-5モル、増感色素H をハロゲン化銀1モル当り、大サイズ乳剤に対しては、 5. 0×10-5モル、又小サイズ乳剤に対しては、8. 0×10⁻⁵モル添加した。)

[0121]

【化22】

添加剤X

*【0122】また青感光性乳剤層、緑感光性乳剤、赤感 光性乳剤層に対し、1-(5-メチルウレイドフェニ ル) -5-メルカプトテトラゾールをそれぞれハロゲン 20 化銀1モル当たり8.5×10-4、3.0×10-3、 2.5×10-4モル添加した。また青感性乳剤層と緑感 性乳剤層に対し、4-ヒドロキシー6-メチルー1, 3,3a,7-テトラザインデンをそれぞれハロゲン化 銀1モル当り、1×10⁻⁴、2×10⁻⁴モル添加した。 【0123】またイラジエーション防止染料として、下 記に示す化合物を第二、第四、及び第六層に分割添加し

[0124] 【化23】

た。

30

マゼンタ染料

[0125]

※40※【化24】

 $(5mg/m^2)$

シアン染料

および

【0126】(層構成)以下に各層の組成を示す。数字は塗布量(g/m²)を表す。ハロゲン化銀乳剤は銀換 算塗布量を表す。

* 支持体(A) 第一層側の樹脂層に青味染料(群青)を含む。 【0127】

第一層(青感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤EmBl	0.27
ゼラチン	1.22
イエローカプラー (E x Y)	0.64
色像安定剤(C p d – 1)	0.08
色像安定剤(Cpd-2)	0.04
色像安定剤(Cpd-3)	0.08
色像安定剤(Cpd-5)	0.02
色像安定剤(C p d – 9)	0.01
溶媒 (Solv-1)	0.11
溶媒(Solv-6)	0.11

[0128]

第二層(混色防止層)

ゼラチン	0.90
混色防止剤(Cpd-4)	0.11
溶媒(Solv-2)	0.22

,		
	(41)	特開平10-97040
		80
	溶媒 (Solv-3)	0. 08
	溶媒 (Solv-7)	0.01
	色像安定剤(Cpd-4)	0.14
[0129]	^~ 중 (성러보이 M중)	
	第三層(緑感性乳剤層)	0.11
	前記塩臭化銀乳剤EmG1 ゼラチン	1. 30
	セフテン マゼンタカプラー (ExM)	0. 13
	紫外線吸収剤(UV-A)	0. 13
	※/Fixixixxix (0 v - A / 色像安定剤 (C p d - 2)	0. 01
	色像安定剂(Cpd-2)	0. 02
	色像安定剤(Cpd-6)	0. 01
	色像安定剤(Cpd-7)	0. 08
	色像安定剤(Cpd-8)	0.03
	色像安定剤 (Cpd-10)	0.01
	溶媒(Solv-8)	0.15
	溶媒(Solv-4)	0.22
	浴媒 (Solv-5)	0.11
[0130]		
	第四層 (混色防止層)	
	ゼラチン	0.68
	混色防止剤(Cpd-4)	0.11
	溶媒 (Solv-1)	0.07
	溶媒 (Solv-2)	0.22
	溶媒 (Solv-7)	0.01
_	色像安定剤(Cpd-7)	0.14
[0131]	Advanced Time (c. d. valled and Architect)	
	第五層(赤感性乳剤層)	0.00
	塩臭化銀乳剤R	0.09
	ゼラチン シアンカプラー (例示化合物1)	0.99 0.15
	シアンカアラー(阿小山古物1) 色像安定剤(Cpd-6)	0. 01
	色像安定剤(CPd-8)	0. 01
	溶媒(Solv-3)	0. 08
	溶媒(Solv-8)	0.44
[0132]	tum (SOLL S)	
10132,	第六層(紫外線吸収層)	
	ゼラチン	0.48
	紫外線吸収剤(UV-C)	0.35
	色像安定剤 (Cpd-5)	0.01
	色像安定剤 (Cpd-7)	0.05
	溶媒 (Solv-9)	0.05
[0133]		
	第七層(保護層)	
	ゼラチン	0.90
	ポリビニルアルコールのアクリル変性共重合体(変性度17%)	0.05
	流動パラフィン	0.02
	色像安定剤 (Cpd-11)	0.02
[0134]	* *【化25】	

•

(ExY)イエローカプラー (ExY-1)

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CI \\ CH_3 - C - CO - CH - CONH & C_5H_{11}(t) \\ CH_3 & N & O & NHCOCHO \\ \hline \\ CH_2 & H & C_2H_5 \\ \hline \end{array}$$

(ExY-2)

$$\begin{array}{c|c} CH_{3} & OCH_{3} \\ CH_{3}-C-CO-CH-CONH- & C_{5}H_{11}(t) \\ CH_{3} & N & O \\ CH_{3} & CH_{3} \\ \end{array}$$

(ExY-3)

[0135]

(ExM-1)

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CI \\ N & NH & C_5H_{11}(t) \\ N = & & \\ CHCH_2NHCOCHO & C_5H_{11}(t) \\ CH_3 & C_6H_{13}(a) \end{array}$$

(BxM-2)

[0136]

※ ※【化27】

(Cpd-1) 色像安定剂

平均分子量 60,000

84

(Cpd-2) 色像安定剤

[0137]

* *【化28】

(Cpd-3) 色像安定剤

(Cpd-4) 混色防止剂

$$(t)C_{15}H_{31} \\ OH \\ OH \\ (sec)C_{14}H_{29} \\ OH \\ OH \\ (sec)C_{14}H_{29} \\ OH \\ (sec)C_{14}H_{29} \\ OH \\ (sec)C_{14}H_{29} \\ (sec)C_{14}H_{29$$

(Cpd-5) 色像安定剤

(Cpd-6) 色像安定剤

(Cpd-7) 色像安定剤

[0138]

※ ※【化29】

[0139]

(45) 88 87 (Solv-2)溶媒 (Solv-I)裕媒 (a)_eH₄OOO. C_2H_5 CH(CH2)₇COOCH2CHC4H3 (So]v-4)溶媒 (Solv-3) 溶媒 COOC₈H₁₇ (Solv-6)溶媒 (Solv-5)溶媒 $COOC_4H_9(n)$ (ĊH₂)₈ COOC4H9(n) (Solv-8)溶媒 (Solv-7)溶媒 (iso)C₃H₇ (Solv-9)溶媒 $(CH_{2})_{8}$ COOCH2CHC4H9 C2H5 *【化31】 (UV-A) 紫外線吸収剤 (1) (2)

(1)、(2)、(3)、(4)の5:2:2:1の混合物 (重量比)

[0140]

89 (UV-C) 紫外線吸収剤

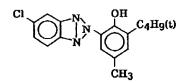
杀**介**称"处"权利

(I)
OH
C5H11(t)

(2) OH C₁₂H₂₅(iso) CH₃

(3)

Cl OH C₄H₉(t)



(5)

$$\bigcirc \bigcap_{N} \bigcap_{C_4 Hg(sec)} \bigcap_{C_4 Hg(t)} \bigcap_{C_2 H_4 COOC_8 H_{17}} \bigcap_{C_2 H_4 COOC_8 H_{17}} \bigcap_{C_4 Hg(t)} \bigcap_{C_4 H$$

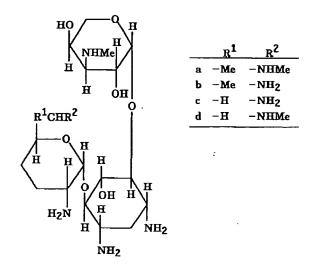
(1)、(2)、(3)、(4)、(5)、(6)の6:2:2:2:3:1の混合物 (重量比)

[0142] * * (化33)

91 (AS-1) 防腐剤

(AS-2) 防腐剤

(AS-3) 防腐剤



a, b, c, dの1:1:1:1の混合物 (重量比)

(AS-4) 防腐剤



【0143】以上のように作製した試料101 に対して、 *外、同様な試料111 を作製した。 その第五層 (赤感層) を下記に示すように変更した以 * 【0144】

第五層 (赤感性乳剤層)

塩臭化銀乳剤R		0.18
ゼラチン		0.80
シアンカプラー (ExC)		0.33
紫外線吸収剤(UV-2)		0.18
色像安定剤(Cpd-1)		0.33
色像安定剤 (Cpd-2)		0.03
色像安定剤(Cpd-6)		0.01
色像安定剤(Cpd-8)		0.01
色像安定剤(Cpd-9)		0.02
色像安定剤 (Cpd-10)		0.01
溶媒(Solv-8)		0.44
	* * [N34]	

[0145]

※ ※【化34】

92

93
UV-2
(1)
(2)
$$N OH$$

$$C_5H_{11}(t)$$

$$N OH$$

$$C_4H_5(t)$$

$$CI \xrightarrow{N} N \xrightarrow{OH} C_4H_9(t) CI \xrightarrow{N} N \xrightarrow{OH} C_4H_9(t)$$

$$CI \xrightarrow{N} N \xrightarrow{OH} C_4H_9(t) CI \xrightarrow{N} N \xrightarrow{C} C_4H_9(t)$$

(1), (2), (3), (4)の5:2:2:2の混合物(重合比)

【化35】 (ExC)シアンカプラー

*【0146】上記感光材料101、111に対して乳剤及びシ アンカプラーを下記の表17に示すように変更する以外 同様なサンプル102~110、112~113を作成した。

٤

との25:75の混合物(モル比)

30

感材No.	第5層乳剤	シアンカプラー	ΔD	備考
101	乳剤R	例示カプラー 1	-0.21	比較例
102	EmR1	π	-0.06	本発明
103	EmR2	n	-0.08	-
104	乳剤R	比較カプラー 1	-0.20	比較例
105	EmR1	D.	-0.19	r
106	,,	" 2	-0.19	п
107	乳剤R	例示カプラー 26	-0.18	er .
108	EmR1	•	-0.06	本発明
109	乳剤R	例示カプラー31	-0.19	比較例
110	EmR2	•	-0.05	本発明
111	乳剤R	ErC	-0.21	比較例
112	EmR1	σ	-0.20	"
113	EmR2		-0.18	"

96

[0148]

*【化36】

+比較カプラー2

特開平5-204119に記載の例示化合物(19)

ルを用いて以下の評価を行なった。サンプル101 ~110

【0149】作成した感材は硬膜反応が終了したサンプ ※ 、未露光サンプル75%の割合で以下の補充量で連続処 理を行なった。

、111~113 それぞれについて、同じ処方だが別々のカ

[0150]

ラー現像液を用いて白色露光による被らせサンブル25% ※

処理工程	温 度	時間補	た量 タン	/ク容量
カラー現像	38.5°C	45秒 7	'3 a 1	500ml
漂白定着	30~35℃	45秒 6	60m1	500ml
リンス〇	30∼35℃	20秒		500ml
リンス②	30~35℃	20秒		500ml
リンス③	30~35℃	20秒 37	'Oza 1	500ml
乾燥	70~80℃	60秒		

*補充量は感光材料1 m² あたり

(リンスは3→0への3タンク向流方式とした)

【0151】各処理液の組成は以下の通りである。

カラー現像液	タンク液	補充液
水	700m1	700ml
トリイソプロピレン (β) スルホン酸		
ナトリウム	0.1g	0.1g
エチレンジアミン四酢酸	3.0g	3.0g
1,2-ジヒドロキシベンゼン-4,6-		
ジスルホン酸2ナトリウム塩	0.5g	0.5g
トリエタノールアミン	12.0g	12.0g
塩化カリウム	6.5g	
臭化カリウム	0.03g	
炭酸カリウム	27.0g	27.0g
蛍光增白剤(WHITEX 4、 住友化学製)	1.0g	3.0g

	97		98
	亜硫酸ナトリウム	0.1g	0.1g
	ジナトリウムーN, N-ビス (スルホナート		
	エチル) ヒドロキシルアミン	10.0g	13.0g
	N ーエチルーNー(β ーメタンスルホンア		
	ミドエチル) -3-メチル-4-アミノ		
	アニリン硫酸塩	5.0g	11.5g
	 水を加えて	1000ml	1000ml
	pH(25℃)	10.0	11.0
[0152]	10		
	源白定着液(タンク液と補充液は同じ)		
	水		6 0 0 ml
	チオ硫酸アンモニウム(700g/リットル)		1 O O∎l
	亜硫酸アンモニウム		40 g
	エチレンジアミン <mark>四酢酸鉄(</mark> III)アンモニウム		55g
	エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム		5 g
	臭化アンモニウム		40 g
	硝酸 (67%)		30g
	ーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーーー		1000ml
	p H (25℃) (酢酸及びアンモニア水にて)		5.8

【0153】リンス液(タンク液と補充液は同じ) イオン交換水 (カルシウム、マグネシウムは各々3pp m以下)

【0154】連続処理前後において、それぞれの連続処 理に用いたサンプルと同じサンプルNO. のサンプルを用 いて以下のセンシトメトリーを行なった。感光計(富士 写真フィルム株式会社製、FWH型、光源の色温度 320 0 K)を使用し、色分解フィルターと階調ウェッジを介 して感光材料を露光したのち現像処理を行なった。

【0155】この連続処理する前の現像液 (Fr) を用い て処理したときのそれぞれのサンプルのシアン濃度2. 0を与える露光量において、それぞれの感材に用いて連 続処理した後の現像液(Run.)を用いて現像処理を行な ったときのシアン濃度D(Cyan)を求めた。この濃度変 化 (ΔD (Run-Fr) = D(Cyan)-2.0)を求めた。この 値が負で大きいほど連続処理による写真性変化が大きい ことを意味する。得られた結果を前記表17に示す。

【0156】得られた結果から、本発明の感材(平板状 を含む)を使用した場合、ランニング処理によるシアン 濃度の低下が特異的に小さくなることが判る。

【0157】実施例2

実施例1で作成した感光材料101から113に対しマ ゼンタ水溶性染料を前記の例示化合物11に変更する以 外同様のサンプル201~213を作成し、実施例1と同様の 評価を行った。得られた結果を表18に示す。

[0158]

【表18】

サンブルNo.	ΔD	備考
201	-0.21	比較例
202	-0.04	本発明
203	-0.05	п
204	-0.21	比較例
205	-0.20	п
206	-0.19	"
207	-0.19	"
208	-0.04	本発明
209	-0.20	比較例
210	-0.03	本発明
211	-0.20	比較例
212	-0.20	¥
213	-0.19	*

【0159】得られた結果から本発明の構成において、 高塩化銀乳剤と一般式(I)で表されるシアンカプラー 40 一般式(IX)で表される水溶性染料を使用することで 更に、ランニング処理によるシアン濃度の低下が特異的 に小さくなることが判る。

【0160】実施例3

実施例1、2で作製した感光材料について実施例1と下 記の露光を行なう以外同様の評価を行なった。得られた 結果は実施例1、2と同様であった。

(露光) 光源として半導体レーザーGaAIAs (発振 波長、808.5nm)を励起光源としたYAG固体レ ーザー (発振波長、946 nm) をKNbO3 のSHG

50 結晶により波長変換して取り出した473 nm、半導体

レーザーGaAlAs (発振波長、808.7nm)を 励起光源としたYVO4 固体レーザー (発振波長106 4 nm)のをKTPのSHG結晶により波長変換して取 り出した532nm、AlGaInP (発振波長、約6 70 n m: 東芝製 タイプNO.TOLD9211) を用いた。レ ーザー光はそれぞれ回転多面体により、走査方向に対し て垂直方向に移動するカラー印画紙上に、順次走査露光 できるような装置である。この装置を用いて、光量を変 化させて感光材料の濃度(D)と光量(E)との関係D - 1 o g E を求め、この関係をもとに階調露光を行なっ 10 によるカラー画像形成方法を提供することができる。さ た。この際3つの波長のレーザー光のうち、473 n m, 532nmの光は、外部変調器を用いて光量を変調 し、露光量を制御した。また、670 nmのレーザー光

は半導体レーザーの発光量と発光時間の両方を変化させ て光量を制御した。この走査露光は400dpiで行い この時の画素当たりの平均露光時間は約5×10-8秒で ある。半導体レーザーは、温度による光量変動を押さえ るためにペルチェ素子を使用して温度を一定に保った。

100

[0161]

【発明の効果】本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材 料は、処理速度が速く、高画質で鮮鋭度に優れたカラー 画像を提供でき、また処理依存性が改良された迅速処理 らに、本発明のハロゲン化銀カラー写真感光材料は、半 導体レーザー等を光源とする走査露光にも適している。

フロントページの続き

(51) Int. Cl . ⁶		識別記号	FI		
G03C	1/83		G03C	1/83	
	5/08			5/08	
	7/00	510		7/00	510
		520			520